Déterminer :

a- La concentration en ion Fe^{3+} : $[Fe^{3+}]$ à l'équilibre.

b- Les concentrations initiales C_1 et C_2.

2°) Du mélange précédent obtenu à l'équilibre, on prélève **V=20 cm³** qu'on dilue avec de l'eau distillée pour obtenir **100 cm³** de solution.

a-Peut- on prévoir le déplacement de l'équilibre avec la loi de modération ? Expliquer.

b- Déterminer le sens d'évolution du système.

c- En déduire la concentration en ion $FeSCN^{2+}$ à l'équilibre.